

Balance the following equations:

- 1)  $\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- 2)  $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
- 3)  $\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow \text{NH}_3$
- 4)  $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{H}_2$
- 5)  $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
- 6)  $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3$
- 7)  $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_2$
- 8)  $\text{H}_2\text{O} + \text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 9)  $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- 10)  $\text{KOH} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 11)  $\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl}$
- 12)  $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
- 13)  $\text{Ca} + \text{N}_2 \rightarrow \text{Ca}_3\text{N}_2$
- 14)  $\text{Mg} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{MgCl}_2$
- 15)  $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{H}_2$
- 16)  $\text{Cu}_2\text{O} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CuCl}_2 + \text{O}_2$
- 17)  $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3$
- 18)  $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_2$
- 19)  $\text{Ca}_3\text{N}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{NH}_3$
- 20)  $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Al}(\text{NO}_3)_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 21)  $\text{Ca}_3\text{N}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{NH}_3$
- 22)  $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 23)  $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 24)  $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 25)  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- 26)  $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3$
- 27)  $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_2$
- 28)  $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 29)  $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3$
- 30)  $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_2$
- 31)  $\text{H}_2\text{O} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 32)  $\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
- 33)  $\text{C} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + \text{H}_2$
- 34)  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 35)  $\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{H}_2 + \text{O}_2$
- 36)  $\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{HClO}_2 + \text{HCl}$
- 37)  $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$